Définition

Les matiéres uxitantes dans l'eau pluvznt se présenter sous le trois etats suivants

ETAT de susoension qui regriripe les plus grosses particules

ETAT colloidal

ETAT dissous des sels minéraux et des molécules organiques

Les colloides sant des particules de très faible diamétre matamment

Responsable de la coleur et turbidité de l'eau de surface

**Earactéristiques et origne des colloides**

L'origine des colloides est très diverse

On peut citer l'erosion des sols , la disolutions des substances on peut citer l'erosion des sols , la disolution des subatnces minérales , la décomposition du matiéres organiques . le déversement des eaux residuaitres urbains et industrielles ainsi que les décuhets agricoles

Les colloides persemtent un diamétre compris entre 1 Mm à 1 nm

Leur rapport surface / volume leur confére des propriétes d'adsorption des ions presentes danc l'eau

Se phénoméne explique la presence de charges électriques à leur surface , ces charge souvent négative , ces dermieres engendrant des forces de répulsions intercolloidales

S'est pourquoi les colloides sont si tables lors de leur mise en solution

Les diférents types de colloides

Le macromalécules organiques ( proteins , sueres constituent les partieules rydrophilis

ELLes présentent des grupement éléctronégatifs de type :

تعريف

يمكن أن تظهر المادة الموجودة في الماء في الحالات الثلاث التالية:

حالة المعلق التي تجمع أكبر الجسيمات

حالة الغروانية

الحالة المذابة للأملاح المعدنية والجزيئات العضوية

**الغرويات** هي جزيئات ذات قطر صغير جدًا

مسؤول عن تلون وتعكر المياه السطحية

**خصائص وأصل الغرويات**

أصل الغرويات متنوع للغاية

يمكننا الاستشهاد بتآكل التربة ، وانحلال المواد ، ويمكننا الاستشهاد بتعرية التربة ، وانحلال المواد المعدنية ، وتحلل المواد العضوية. تصريف مياه الصرف الصحي في المناطق الحضرية والصناعية وكذلك النفايات الزراعية

يبلغ قطر الغرويات ما بين 1 مم إلى 1 نانومتر

تمنحهم نسبة السطح / الحجم خصائص امتصاص الأيونات الموجودة في الماء.

تفسر هذه الظاهرة وجود الشحنات الكهربائية على سطحها ، وهذه الشحنات في كثير من الأحيان سالبة ، وهذه الأخيرة تولد قوى التنافر بين الغروانية.

هذا هو السبب في ثبات الغرويات عند وضعها في المحلول

الأنواع المختلفة من الغرويات: الجزيئات العضوية الكبيرة (البروتينات ، العرق ، الجزيئات المحبة للماء)

وهي تقدم مجموعات كهربية من النوع.

R-NH4 , R-OH , R-COOH.

Ces radicaux créent desliaisns hydrégéne avec la molécule d'eau.

.هذه الجذور تخلق روابط هيدروجينية مع جزيء الماء

Les colloides hydrophabes snt en géneral de nature minérale

YLS n'ont aucune affinité pour les molécule d'eau

Laurs sirfecées spnt constituées de charge négative qui engendrent une répulsion matuelle rendant impossible tout agglomération

Le fupe de particules est respnsable de la turbidité

Elimination des colloides : Pour élimioner les colloides présent dans une eau . il faut réaliser un. Coagulation des particules en introduisant un agent de coagulation qui éliminera les. Charges éléctrostatiques de maniére a permetter la rencontre et l'accumulation des. Colloides.

الغرويات الكارهة للماء هي بشكل عام معدنية بطبيعتها

ليس لديهم انجذاب لجزيئات الماء

تتكون أسطحها من شحنة سالبة تولد تنافرًا ماديًا يجعل أي تكتل مستحيلًا

هي الجسيمات المسؤولة عن التعكر

**القضاء على الغرويات**: للقضاء على الغرويات الموجودة في الماء. يجب على المرء أن يصنع. تخثر الجزيئات عن طريق إدخال عامل تجلط يقضي عليها. الشحنات الكهروستاتيكية بطريقة تسمح بالالتقاء والتراكم. الغرويات.

# ملحق



## تعليق (كيمياء)

خليط غير متجانس

مساهمة | الترجمة الآلية

لمقالات مماثلة ، انظر التعليق .

في الكيمياء ، يعرّف الاتحاد الدولي للكيمياء البحتة والتطبيقية المعلق بأنه مشتت لمادة صلبة في سائل (معلق سائل) أو مادة صلبة في مادة صلبة (مشتت صلب) [1] . يمكن أن تكون بعض هذه المعلقات مشتتات غروانية، "غرواني" ، أو "نظام غرواني" مطابق كحالة معينة من التقسيم الفرعي للمادة ، مع جزيئات أو جسيمات مكونة من عدة جزيئات مشتتة في وسط يكون بعدًا واحدًا منه على الأقل ، في اتجاه معين ، بين نانومتر ( المليار من المتر) أو الميكرومتر (المليون من المتر) ؛ تعتبر أيضًا أنظمة غروانية تتضمن انقطاعات بهذا الترتيب من حيث الحجم [1] .

جزء من النص الإنجليزي المراد ترجمته إلى الفرنسية

:النص الإنجليزي المراد ترجمته

المعلقات شائعة في علوم الأرض ، خاصة مع الرواسب التي تحملها الأنهار ، وأي رواسب بسرعات تعتمد على حجمها (يعتمد ترسيب الجزيئات في السائل على مربع نصف قطر الجسيمات واحد سوف يميز المعلقات بوضوح عن المحاليل ، التي لا يحدث لها ترسيب ، بسبب التحريض الحراري لجزيئات السائل.

ترجمة هذا النص [ أرشيف ] • أدوات • (+) [ أرشيف ]

### بعض الأمثلة

- الآيس كريم هو تعليق من بلورات الجليد المجهرية في الكريمة
- .الطين ، أو الماء الموحل ، هو تعليق من جزيئات التربة أو الطين أو الطمي في الماء
- .الطلاء عبارة عن تعليق للأصباغ في الماء
- . الدم هو تعليق الخلايا ( خلايا الدم الحمراء بشكل أساسي ) في البلازما

**نبذة عن الموضوع من ويكيبيديا الفرنسية ( مترجمة )**